Benzaldehyde-dialkyl acetals

Patent number:

EP0237769

Publication date:

1987-09-23

Inventor:

KAULEN JOHANNES DR; KRANZ DR ECKART

Applicant:

BAYER AG (DE)

Classification:

- international:

C07C49/255; C07C43/315; C07C45/71; C07C41/50;

C25B3/02; C07D249/08

- european:

C07C43/315; C07C45/71; C07C49/255;

C07D521/00B1E3A; C25B3/02

Application number: EP19870101830 19870210

Priority number(s): DE19863605451 19860220

Also published as:

JP62198634 (A) EP0237769 (A3)

DE3605451 (A1)

EP0237769 (B1)

Cited documents:

EP0011712

Report a data error here

Abstract of EP0237769

1. Benzaldehyde dialkyl acetals of the formula see diagramm: EP0237769,P8,F1 in which R represents alkyl with 1 to 8 carbon atoms and X represents an oxygen atom or a CH2 group.

Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide

11 Veröffentlichungsnummer:

0 237 769

12

EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

(21) Anmeldenummer: 87101830.5

22 Anmeldetag: 10.02.87

(5) Int. Ci.³: **C 07 C 49/255** C 07 C 43/315, C 07 C 45/71 C 07 C 41/50, C 25 B 3/02 C 07 D 249/08

30 Priorität: 20.02.86 DE 3605451

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung: 23.09.87 Patentblatt 87/39

84 Benannte Vertragsstaaten: BE CH DE FR GB IT LI NL 71 Anmelder: BAYERAG Konzernverwaltung RP Patentabteilung D-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

(72) Erfinder: Kaulen, Johannes, Dr. **Odenthaler Strasse 10** D-5090 Leverkusen 1(DE)

2 Erfinder: Kranz, Dr. Eckart Am Acker 9 D-5600 Wuppertal 1(DE)

64 Benzaldehyd-dialkylacetale.

(57) Neue Benzaldehyd-dialkylacetale der Formel

in welcher R für Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen steht und X für ein Sauerstoffatom oder eine CH2-Gruppe steht,

ein Verfahren zur Herstellung der neuen Stoffe und deren Verwendung als Zwischenprodukte zur Synthese von Verbindungen mit fungizider Wirksamkeit.

BAYER AKTIENGESELLSCHAFT

Konzernverwaltung RP

Patentabteilung

5090 Leverkusen, Bayerwerk

Dü7by-c Ia/ZP

10

Benzaldehyd-dialkylacetale

15

Die Erfindung betrifft neue Benzaldehyd-dialkylacetale, ein Verfahren zu deren Herstellung und deren Verwendung als Zwischenprodukte zur Synthese von Verbindungen mit fungizider Wirksamkeit.

20

Es ist bereits bekannt geworden, daß man bestimmte in 4Stellung substituierte Benzaldehyd-dialkylacetale
herstellen kann, indem man entsprechende in 4-Stellung
substituierte Methyl-benzole elektrochemisch oxidiert
(vgl. DE-OS 2 851 732, DE-OS 2 912 058, DE-OS 2 848 397,
EP-OS 0 012 240, EP-OS 0 011 712, EP-OS 0 025 883 und
US-PS 4 354 904). So sind zum Beispiel auf diese Weise
Benzaldehyd-dialkylacetale zugänglich, die in paraStellung zur Acetalgruppe einen Methoxy-, tert.-Butyloxy-,
Phenoxy-, Benzyloxy- oder Allyloxy-Rest enthalten. Eine
entsprechende Synthese von Verbindungen mit reaktiven
Substituenten am Phenylring ist jedoch noch nicht
beschrieben worden.

Weiterhin ist bereits bekannt, daß sich fungizid wirksame 1-Hydroxyethyl-triazolyl-Derivate herstellen lassen, indem man substituierte Oxirane mit 1,2,4-Triazol umsetzt (vgl. EP-OS O 110 048). Die dabei als Ausgangsstoffe benötigten Oxirane sind aber nur durch mehrstufige Synthese zugänglich.

10

5

Es wurden nun neue Benzaldehyd-dialkylacetale der Formel

$$CH_3 = CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_0$$

$$CH_3 = CH_3 \times CH_0 + CH_0 \times CH_0$$

$$CH_3 = CH_3 \times CH_0 + CH_0 \times CH_0 \times CH_0$$

$$CH_3 = CH_3 \times CH_0 + CH_0 \times CH_0$$

in welcher

20 R für Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen steht und

X für ein Sauerstoffatom oder eine CH2-Gruppe steht,

gefunden.

25

Weiterhin wurde gefunden, daß man die neuen Benzaldehyddialkylacetale der Formel (I) erhält, wenn man substituierte Methylbenzole der Formel

30

$$\begin{array}{c|c}
CH_3 & CH_2 - CH_2 - CH_3 & (11) \\
CH_3 & X & CH_3 & X
\end{array}$$

5

X die oben angegebene Bedeutung hat,

in Gegenwart eines Alkohols der Formel

10

ROH

(III)

in welcher

R die oben angegebene Bedeutung hat,

15

und in Gegenwart eines Leitsalzes sowie gegebenenfalls in Gegenwart einer schwer oxidierbaren Aminbase und gegebenenfalls in Gegenwart eines zusätzlichen Verdünnungsmittels elektrochemisch oxidiert.

20

Schließlich wurde gefunden, daß sich die neuen Benzaldehyd-dialkylacetale der Formel (I) sehr gut als Zwischen-produkte zur Synthese von fungizid wirksamen 1-Hydroxyethyl-triazolyl-Derivaten verwenden lassen.

25

30

Es ist als überraschend zu bezeichnen, daß sich die neuen Benzaldehyd-dialkylacetale der Formel (I) nach dem erfindungsgemäßen Verfahren in glatter Reaktion herstellen lassen, denn aufgrund des bekannten Standes der Technik war zu erwarten, daß bei der elektrochemischen Oxidation von substituierten Methyl-benzolen der Formel (II) auch Nebenreaktionen am Substituenten in para-Stellung zur Methylgruppe eintreten würden. Im übrigen stellen die

35



erfindungsgemäßen Benzäldehyd -dialkylacetale der Formel

(I) wertvolle Zwischenprodukte für eine einfach durchzuführende Synthese von fungizid wirksamen 1-Hydroxyethyltriazolyl-Derivaten dar.

Die erfindungsgemäßen Benzaldehyd-dialkylacetale sind durch die Formel (I) allgemein definiert. In dieser Formel steht R vorzugsweise für Methyl, Ethyl, n-Propyl, Isopropyl, n-Butyl, Isobutyl und Octyl. X steht für ein Sauerstoffatom oder eine CH2-Gruppe.

Ganz besonders bevorzugt sind diejenigen Stoffe der Formel (I), in denen R für Methyl oder Ethyl steht und X die oben angegebenen Bedeutungen hat.

Verwendet man tert.-Butyl-(4-methyl-phenoxy)-methyl-keton
und Methanol als Ausgangsstoffe, Kaliumfluorid als Leitsalz und Collidin als schwer oxidierbare Aminbase, so kann
der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch das
folgende Formelschema veranschaulicht werden.

- Die bei dem erfindungsgemäßen Verfahren als Ausgangsstoffe benötigten substituierten Methylbenzole sind durch die Formel (II) definiert. In dieser Formel steht X für ein Sauerstoffatom oder eine CH₂-Gruppe.
- Die substituierten Methylbenzole der Formel (II) sind bekannt oder lassen sich nach prinzipiell bekannten Verfahren in einfacher Weise herstellen.
- Die bei dem erfindungsgemäßen Verfahren weiterhin als
 Ausgangsstoffe benötigten Alkohole sind durch die Formel

 (III) allgemein definiert. In dieser Formel hat R vorzugsweise diejenigen Bedeutungen, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe für
 den Rest R als bevorzugt genannt wurden.
- Als Leitsalze können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens alle in der Elektrochemie üblichen Leitsalze eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Leitsalze, die in den zu elektrolysierenden Lösungen löslich und unter den Versuchsbedingungen weitgehend stabil sind. Als Beispiele für derartige Leitsalze seien genannt: Fluoride, wie Kaliumfluorid, ferner Tetrafluoroborate, wie Tetraethylammoniumtetrafluoroborat, außerdem Perchlorate, wie Tetraethylammonium-perchlorat, weiterhin Sulfate, wie Ethyl-tetraethylammonium-sulfat, darüber hinaus Tosylate, wie Tetraethylammonium-tosylat, und auch Alkoholate, wie Natriummethylat.

Als schwer oxidierbare Aminbasen, die dem Elektrolyten bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens zugesetzt werden können, kommen vorzugsweise Pyridin, Collidin und 2,6-Lutidin in Frage.

Zur Verbesserung der Löslichkeit der substituierten

Methylbenzole können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens zusätzliche Verdünnungsmittel eingesetzt werden. Vorzugsweise in Betracht kommen dabei
Nitrile, wie Acetonitril, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, außerdem Ether, wie
Dimethoxyethan, und weiterhin Ketone, wie Aceton.

Die elektrochemische Oxidation nach dem erfindungsgemäßen Verfahren kann sowohl in einer geteilten als auch in einer ungeteilten Zelle durchgeführt werden. Als Elektrolyt dient dabei eine Lösung aus dem jeweiligen substituierten Methylbenzol, Alkohol und Leitsalz sowie gegebenenfalls schwer oxidierbarer Aminbase und zusätzlichem Verdünnungsmittel.

Die Zusammensetzung des Elektrolyten kann in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen verwendet man Elektrolyten, die zwischen 4 und 40 Gew.-% an substituiertem Methylbenzol der Formel (II), zwischen 50 und 95 Gew.-% an Alkohol der Formel (III), zwischen 0,5 und 10 Gew.-% an Leitsalz, zwischen 0 und 5 Gew.-% an schwer oxidierbarer Aminbase und zwischen 0 und 30 Gew.-% an zusätzlichem Verdünnungsmittel enthalten.

35

Als Anodenmaterialien können alle unter den Versuchsbedingungen beständigen Elektrodenmaterialien eingesetzt werden. Beispiele für geeignete Anodenmaterialien sind Graphit, graphitgefüllte Kunststoffe, glasartiger Kohlenstoff, Edelmetalle wie Platin und Gold sowie edelmetallbeschichtete Titanelektroden. Als Kathoden werden beispielsweise Graphit-, Eisen-, Stahl-, Blei- oder Edelmetallelektroden eingesetzt.

Die Stromdichten, der Umsatz und die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen

Verfahrens innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Stromdichten zwischen 1 und 20 λ/dm², bei Umsätzen zwischen 2 und 5 F/Mol an substituiertem Methylbenzol der Formel (II) und bei Temperaturen zwischen 0°C und 60°C.

20

25

Die Aufarbeitung erfolgt bei dem erfindungsgemäßen
Verfahren nach üblichen Methoden. Im allgemeinen geht man
so vor, daß man die Elektrolysenausträge destilliert.
Überschüssiger Alkohol und gegebenenfalls noch vorhandenes
substituiertes Methylbenzol sowie Aminbase und zusätzliche
Verdünnungsmittel werden von den gewünschten Endprodukten
der Formel (I) durch Destillation abgetrennt und können
erneut zur Elektrolyse eingesetzt werden.

Die so erhaltenen erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I)
lassen sich, falls erforderlich, durch fraktionierte
Destillation von eventuell noch vorhandenen Verunreinigungen trennen. Das verwendete Leitsalz kann beispielsweise vor der Destillation abfiltriert und zur
Elektrolyse zurückgeführt werden.

- Wie schon oben erwähnt, eignen sich die erfindungsgemäßen

 Benzaldehyd-dialkylacetale der Formel (I) als Zwischenprodukte zur Synthese von 1-Hydroxyethyl-triazolyl-Derivaten, welche fungizide Eigenschaften besitzen (vgl. EP-OS
 Ο 110 048).
- 10 So lassen sich 1-Hydroxyethyl-triazolyl-Derivate der Formel

$$R^{1}O-N=CH \longrightarrow O-CH_{2} \longrightarrow C-C(CH_{3})_{3}$$

$$CH_{2} \longrightarrow CH_{2}$$

$$N$$

$$N$$
(IV)

R1 für Alkyl steht,

herstellen, indem man

25
a) Benzaldehyd-dialkyl-acetale der Formel

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH_2-0 & CH_{OR} \\ CH_3 & CH_2-0 & CH_{OR} \end{array}$$

in welcher

35 R die oben angegebene Bedeutung hat,

mit Hydroxylamin-Derivaten der Formel

HaN-OR1

(V)

in welcher

5

15

30

35

10 R¹ die oben angegebene Bedeutung hat,

oder mit deren Salzen in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, wie z.B. Methanol oder Ethanol, sowie gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, wie z.B. Natriumscetat, bei Temperaturen zwischen 50 und 100°C umsetzt und die so erhaltenen Verbindungen der Formel

in welcher

25 R¹ die oben angegebene Bedeutung hat,

mit Trimethylsulfonium-methylsulfat der Formel

$$(CH_3)_3^{\Theta}$$
 $CH_3SO_4^{\Theta}$ (VII)

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, wie z.B.
Acetonitril, sowie in Gegenwart einer Base, wie z.B.
Natriummethylat, bei Temperaturen zwischen 0°C und
60°C umsetzt und die dabei entstehenden Oxirane der
Formel

5
$$CH_3$$
 CH_3 CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 CH_2

10 R1 die oben angegebene Bedeutung hat,

mit 1,2,4-Triazol der Formel

$$H-N \qquad (IX)$$

oder dessen Alkalimetall-Salzen in Gegenwart eines

Verdünnungsmittels, wie z.B. Dimethylformamid, sowie
gegebenenfalls in Gegenwart einer Base, wie z.B.

Natriumcarbonat oder Kaliumcarbonat, bei Temperaturen
zwischen 60 und 150°C umsetzt,

25 oder

b) Benzaldehyd-dialkyl-acetale der Formel

35

5

R die oben angegebene Bedeutung hat,

mit Hydroxylamin-Derivaten der Formel

10

$$H_2N-OR^1$$
 (V)

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung hat,

15

oder mit deren Salzen in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, wie z.B. Methanol oder Ethanol, sowie gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, wie z.B. Natriumacetat, bei Temperaturen zwischen 50 und 100°C umsetzt und die so erhaltenen Verbindungen der Formel

25

20

$$CH_3 - C - CH_2 - O - CH = N - OR^1$$

$$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH = N - OR^1$$

$$CH_3 - CH_2 - CH = N - OR^1$$

$$CH_3 - CH_2 - CH = N - OR^1$$

$$CH_3 - CH_2 - CH = N - OR^1$$

$$CH_3 - CH_2 - CH = N - OR^1$$

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung hat,

30

mit Persäuren, wie z.B. Peressigsäure, in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, wie z.B. Eisessig, bei Temperaturen zwischen 0°C und 50°C epoxidiert und die dabei entstehenden Oxirane der Formel

35

5
$$CH_3$$
 CH_2 CH_2 CH_2 CH_2 CH_3 CH_3

10

R1 die oben angegebene Bedeutung hat,

nach der unter (a) angegebenen Verfahrensweise weiter umsetzt.

15

Die Herstellung der erfindungsgemäßen Benzaldehyd-dialkylacetale wird durch die folgenden Beispiele veranschaulicht.

20

25

30

25

<u>Herstellungsbeispiele</u>

Beispiel 1

5

15

20

25

Eine Lösung von 20,6 g (0,1 Mol) tert.-Butyl-(4-methyl-phenoxy)-methyl-keton und 1 g Kaliumfluorid in 60 ml Methanol und 1 ml Collidin wird in einer ungeteilten Zelle an einer Graphit-Anode und einer Edelstahl-Kathode bei einer Stromdichte von 10 A/dm² und einer Temperatur zwischen 25°C und 35°C bis zum Verbrauch von 0,4 F elektrolysiert. Anschließend engt man den Elektrolyten im Wasserstrahlvakuum ein, saugt das enthaltene Salz ab und destilliert den Rückstand. Man gewinnt dabei in einer Vorfraktion 3,0 g tert.-Butyl-(4-methyl-phenoxy)-methyl-keton vom Siedepunkt 110-120°C/0,1 mbar zurück. Als Hauptfraktion erhält man 15,3 g (57 % der Theorie) an tert.-Butyl-[4-(dimethoxy-methyl)-phenoxy]-methyl-keton vom Siedepunkt 125-135°C/0,1 mbar.

Beispiel 2

30

$$cH_3 \xrightarrow{CH_3} cH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_3 CH_3$$

35

Eine Lösung von 20,6 g (0,1 Mol) 2-tert.-Butyl-3-(4-5 methyl-phenoxy)-prop-1-en und 1 g Kaliumfluorid in 60 ml Methanol und 1 ml Collidin wird in einer ungeteilten Zelle an einer Graphit-Anode und einer Edelstahl-Kathode bei einer Stromdichte von 10 A/dm² und einer Temperatur zwischen 25°C und 35°C bis zum Verbrauch von 0,4 F 10 elektrolysiert. Anschließend engt man den Elektrolyten im Wasserstrahlvakuum ein, saugt das enthaltene Salz ab und destilliert den Rückstand. Man gewinnt dabei in einer Vorfraktion 1,0 g tert.-Butyl-(4-methyl-phenoxy)-prop-1-en vom Siedepunkt 100 bis 110°C/O,1 mbar zurück. Als Haupt-15 fraktion erhält man 18,7 g (71 % der Theorie) an 2-tert.-Butyl-3-[4-(dimethoxy-methyl)-phenoxy]-prop-1-en vom Siedepunkt 110 bis 115° C/O,1 mbar.

20

25

30

Patentansprüche

5

10

20

30

1. Benzaldehyd-dialkylacetale der Formel

$$CH_3 \xrightarrow{C} CH_2 - O \xrightarrow{CH_2} CH_{OR}$$

$$CH_3 \times CH_2 - O \xrightarrow{CH_3} CH_{OR}$$

$$CH_3 \times CH_3 \times CH_2 - O \xrightarrow{CH_3} CH_{OR}$$

$$CH_3 \times CH_3 \times CH_3$$

in welcher

- R für Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen steht und
 - X für ein Sauerstoffatom oder eine CH2-Gruppe steht.

Verfahren zur Herstellung von Benzaldehyd-dialkylacetalen der Formel

$$\begin{array}{c|c} CH_3 & CH_2-O & CH_2-O \\ \hline CH_3 & X & CH_2-O & CH_2-O \\ \hline CH_3 & X & CH_2-O & CH_2-O \\ \hline \end{array}$$

in welcher

- R für Alkyl mit 1 bis 8 Kohlenstoffatomen steht und
- X für ein Sauerstoffatom oder eine CH₂-Gruppe steht,

dadurch gekennzeichnet, daß man substituierte Methylbenzole der Formel

$$CH_3 \qquad CH_2 - CH_2 - CH_3 \qquad (11)$$

in welcher

15 X die oben angegebene Bedeutung hat,

in Gegenwart eines Alkohols der Formel

20

10

1

in welcher

R die oben angegebene Bedeutung hat,

- 25 und in Gegenwart eines Leitsalzes sowie gegebenenfalls in Gegenwart einer schwer oxidierbaren Aminbase
 und gegebenenfalls in Gegenwart eines zusätzlichen
 Verdünnungsmittels elektrochemisch oxidiert.
- 30 3. Verwendung von Benzaldehyd-dialkylacetalen der Formel
 (I) als Zwischenprodukte zur Synthese von 1-Hydroxyethyl-triazolyl-Derivaten mit fungizider Wirksamkeit.